(19)日本国特許庁 (JP)

(51) Int.Cl.⁶

B 2 2 F

H01F

C 2 2 C 33/02

3/00

1/08

(12) 特 許 公 報(B2)

FΙ

B 2 2 F

C 2 2 C 33/02

HO1F 41/02

3/00

(11)特許番号

第2853839号

(45)発行日 平成11年(1999) 2月3日

識別記号

(24) 登録日 平成10年(1998)11月20日

J

F

G

41/02	2	1/0	08 B
			請求項の数5(全 7 頁)
(21)出顯番号	特顯平3-159766	(73)特許権者	000002060 信越化学工業株式会社
(22)出顧日	平成3年(1991)6月4日		東京都千代田区大手町二丁目6番1号
		(72)発明者	楠 的生
(65)公開番号	特開平6-207204		福井県武生市北府2丁目1番5号 信越
(43)公開日	平成6年(1994)7月26日		化学工業株式会社 磁性材料研究所内
審查請求日	平成8年(1996)10月29日	(72)発明者	吉川 昌夫
			福井県武生市北府2丁目1番5号 信越 化学工業株式会社 磁性材料研究所内
		(72)発明者	美濃輪 武久
			福井県武生市北府2丁目1番5号 信越
			化学工業株式会社 磁性材料研究所内
		(74)代理人	弁理士 山本 亮一 (外1名)
		審査官	北村 明弘
		(56)参考文献	特開 平4-110401 (JP, A)

(54) 【発明の名称】 希土類永久磁石の製造方法

1

(57) 【特許請求の範囲】

【請求項1】A合金を主としてR₂ Fen B相(ここにRは、Nd, Pr, Dyを主体とする少なくとも1種以上の希土類元素を表す)から成る合金とし、B合金をR、Co、Fe、Bを含有し、かつ合金中の構成相としてR₂ T $^{'}$ B相および/またはRリッチ相(ここにRは上記に同じ、T $^{'}$ はFe, Co を主体とする遷移金属元素を表す)並びにRT $^{'}$ 4 B相、R $^{'}$ 3 相、R $^{'}$ 2 相、R $^{'}$ 2 はFe, Co を主体とする遷移金属元素、同遷移金属およびBを表す)の5相の内1種または2種以上の相との混合相から成る合金とし、A合金粉末99~70重量%に対してB合金粉末を1~30重量%混合し、該混合合金粉末を磁場中加圧成形し、さらに焼結温度以下の低温で時効熱処理することを特徴とする

希土類永久磁石の製造方法。

【請求項2】請求項1に記載のB合金に含まれるR T^2 。B相、R T^2 。相、R T^2 。相、R T^2 。相、R T^2 。相の5つの構成相の内少なくとも1種以上の相の融点が700 \mathbb{C} 以上1,155 \mathbb{C} 以下の金属間化合物であることを特徴とする希土類永久磁石の製造方法。

【請求項3】請求項1または2に記載のB合金に含まれる5つの構成相の内、少なくとも1種以上の相が室温以上のキューリー温度を有する磁性体であることを特徴とする希土領磁石の製造方法。

【請求項4】請求項1または2または3に記載のB合金に含まれる5つの構成相の内、少なくとも1種以上の相が室温以上のキューリー温度ならびに結晶磁気異方性を有する磁性体であることを特徴とする希土類磁石の製造方法。

2

最終質に続く

3

【請求項5】請求項1に記載のA合金、B合金およびA B混合合金粉末の平均粒径が、0.5~20μmの範囲内で あることを特徴とする希土類磁石の製造方法。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【産業上の利用分野】本発明は、各種電気、電子機器に 用いられる、磁気特性に優れた希土類永久磁石の製造方 法に関するものである。

[0002]

【従来の技術】希土類磁石の中でもNd-Fe-B系磁石は、主成分であるNdが資源的に豊富でコストが安く、磁気特性に優れているために、近年益々その利用が広がりつつある。磁気特性向上のための開発研究も、Nd系磁石の発明以来精力的に行われてきており、数多くの研究や発明が提案されている。Nd系焼結磁石の製造方法の1つである2種類の組成の異なった合金粉体を混合、焼結して高性能Nd磁石を製造する方法(以下、2合金法という)に関しても数々の発明考案が提案されている。

【0003】これまでに提案されている2合金法を大きく分けると、3種類に分類することができる。第1の方法は、混合する原料合金粉体の一方を液体急冷法によって非晶質あるいは微細結晶合金を作製し、それに通常の希土類合金粉末を混合するか、あるいは両方の原料合金粉体を共に液体急冷法で作製混合する方法[特開昭63-93841、特開昭63-115307、特開昭63-252403、特開昭63-278208、特開平1-108707、特開平1-146310、特開平1-146309、特開平1-155603各号公報参照]である。この液体急冷法による合金を使用する2合金法については、最近50MGのを越える磁気特性が得られたと報告[E. Otuki, T. Otuka and T. Imai;11th. Int. Workshop on Rare Earth Magnets, Pittsburgh, Pennsylvania, USA, October (1990), p. 328参照]されている。

【0004】第2の方法は、混合する2種類の原料合金 粉体を共に主としてR₂ Fe₁₁ B化合物とし含有される希 土類元素の種類、含有量を変えた合金を作製して混合焼 結する方法である。即ち、含有するNdリッチ相の量比あるいは希土類元素の種類を変えた合金を2種類混合する方法[特開昭61-81603、特開昭61-81604、特開昭61-81605、特開昭61-81606、特開昭61-81607、特開昭61-119007、特開昭61-207546、特開昭63-245903、特開平1-177335各号公報参照]である。

【0005】第3の方法は、一方の合金を主としてR2 Feil B化合物からなる合金粉末とし、これに各種低融点元素、低融点合金、希土類合金、炭化物、硼化物、水素化物等の粉末を混合焼結して、Nd系希土類磁石を製造する方法[特開昭60-230959, 特開昭61-263201, 特開昭62-181402, 特開昭62-182249, 特開昭62-206802, 特開昭62-270746, 特開昭63-6808, 特開昭63-104406, 特開昭63-114939, 特開昭63-272006, 特開平1-111843, 特開平1-146308各号公穀参照]である。

[0006]

【発明が解決しようとする課題】従来技術による2合金 法ではNd系磁石合金の真に優れた磁気特性を実現させるのに適切でなかったり不充分だったりする点が多く存在する。即ち、前述した第1の方法では磁石合金のエギー積は高いが保磁力は約9k0e程度で、温度上昇によって保磁力が低下するというNd磁石特有の欠点を助に、実用的には不充分な磁石特性である。最も知た、実用的には不充分な磁石特性である。最も組得を訪当に選ぶことによって、室温で磁性を示す合金をもることができるが、液体急冷法によって得られる合金は非晶質アモルファス相あるいは微細結晶となるため、微粉にして磁場中で配向させても特定の結晶方位を磁場中にで配向させることができない。従って、混合した原料自に配向させることができない。従って、混合した原料高金粉体を磁場中成形しても得られる成形体の配向性は悪く、焼結後充分な磁石特性が得られないことになる。

4

【0007】第2の方法においては、磁石合金中のR2 Fe14 B化合物と共存する相はNdリッチ相あるいはNd1+ xFe4 B4 相であり、この両相とも室温では磁性を示さない。従って、磁性を持たない化合物を混合しても非磁性粒子が配向性を乱して、磁気特性の優れた磁石は得られない。また、混合する粉体として各種元素や種々の化合物を用いる第3の方法においてもこれらの化合物は磁性をもたないために、磁場中配向時に反磁場が大きくなって有効磁場強度が減少し、そのため磁場方向への磁性粒子の回転が不充分となって配向が乱れる。

【0008】第3の方法において、混合する粉体に低融 点の元素あるいは合金を利用して磁気特性を向上させよ うとする提案があるが、これは焼結中に混合した低融点 相が、R₂ Fe₁₄ B化合物の粒界に存在する格子欠陥や酸 化物相などのニュークリエーションサイトを除去し、粒 界をクリーニングして保磁力を向上させるという考え方 によるものである。しかし、低融点相の存在は次に述べ るような理由から、実際には磁気特性の向上に対して逆 に不利な条件となっている。低融点相が例えば660 ℃付 近から融液となっていると、実際の焼結温度1,100℃で は低融点相の粘度はかなり小さくなってしまう。その結 果、成形体は液相焼結によって収縮しながら同時に粒の 周囲を囲む融液の粘度が小さいために磁性粒子の回転が 容易に起り、配向が乱れて磁気特性が劣化する。つま り、Nd磁石の液相焼結における望ましい液相成分は、適 当な粘度を保って粒子の配向を乱さず、かつまた成形体 を緻密化し、粒界を十分にクリーニングアップできるこ とが必要なのである。従来の2合金法においては、液相 成分が関与する磁場配向性と保磁力向上の両方の役割を 充分に考慮し、これらが最適な条件となるよう液相合金 成分の磁性と融点を適切に調整してはいなかった。本発 明は2合金法における前述したような欠点を改良し、バ ランスのとれた磁気特性に優れた希土類永久磁石の製造 50 方法を提供しようとするものである。

[0009]

【課題を解決するための手段】本発明者等は、かかる課 題を解決するために2合金法を基本的に見直し、磁性体 構成相の種類、特性等を適切に選択し組合せることによ り充分満足できるバランスのとれた磁気特性が得られる ことを見出し、製造条件を詳細に検討して本発明を完成 させた。 本発明の要旨は、A合金を主としてR2 Fei B相(ここにRは、Nd、Pr、Dyを主体とする少なくとも1 種以上の希土類元素を表す)から成る合金とし、B合金 をR、Co、Fe、Bを含有し、かつ合金中の構成相としてR 2 T' A B相および/またはRリッチ相(ここにRは上 記に同じ、T¹はFe, Coを主体とする遷移金属元素を表 す) 並びにRT², B相、RT²3相、RT²2相、R2T²7 相およびRT²。相(ここにRは上記に同じ、T² はFe, C o を主体とする遷移金属元素、同遷移金属およびBを表 す)の5相の内1種または2種以上の相との混合相から 成る合金とし、A合金粉末99~70重量%に対してB合金 粉末を1~30重量%混合し、該混合合金粉末を磁場中加 圧成形し、該成形体を真空または不活性ガス雰囲気中で 焼結し、さらに焼結温度以下の低温で時効熱処理するこ とを特徴とする希土類永久磁石の製造方法であり、更に 詳しくは、B合金に含まれるRT²,B相、RT²,相、R T² 1 相、R₂ T² 1 相およびRT² 1 相の 5 つの構成相の内 少なくとも1種以上の相の融点が700 ℃以上1,155 ℃以 下の金属間化合物であり、少なくとも1種以上の相が室 温以上のキューリー温度を有する磁性体であり、少なく とも1種以上の相が室温以上のキューリー温度ならびに 結晶磁気異方性を有する磁性体であることを特徴とする 希土類磁石の製造方法である。

【0010】以下本発明を詳細に説明する。本発明は所 謂2合金法と称する希土類永久磁石(以下、磁石合金C という)の製造方法であり、原料となるA合金は主とし てR₂ Fe₁₄ B化合物相からなり、RはYを含むL a, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, Eu, Gd, T b, Dy, Ho, Er, Tm, YbおよびLuから選択 されるNd, Pr, Dyを主体とする少なくとも1種類 以上の希土類元素である。A合金は原料金属を真空また は不活性ガス、好ましくはAr雰囲気中で溶解し鋳造す る。原料金属は純希土類元素および希土類台金、純鉄、 フェロボロン、さらにはこれらの合金等を使用するが、 一般的な工業生産において不可避な微量不純物は含まれ るものとする。得られたインゴットは、R2 Feii B 相がαFeと希土類リッチ相との包晶反応によって形成 されるため、鋳造後も凝固偏析によって α F e 相、Rリ ッチ相、あるいはBリッチ相等が残留する場合がある。 本発明においてはA合金中のR2Fe14 B相が多いほ うが望ましいので、必要に応じて溶体化処理を行う。そ の条件は真空またはAr雰囲気下、700~1、200 ℃の温度領域で1時間以上熱処理すれば良い。

【0011】B合金は主としてR,Co、Fe、Bから 50 の存在が明確に表されている。本発明による2合金法

成る合金で、組成式RaFebCocBd (ここにR は、Yを含むLa, Ce, Pr, Nd, Pm, Sm, E u, Gd, Tb, Dy, Ho, Er, Tm, Ybおよび Luから選択されるNd、Pr, Dyを主体とする少な くとも1種以上の希土類元素、15≦a≦40、O≦b ≤ 80 , $5 \leq c \leq 85$, $0 \leq d \leq 20$, a + b + c + d=100(各原子%))で表わされ、A合金と同様に原 料金属を真空または不活性ガス、好ましくはAr雰囲気 中で溶解し鋳造する。原料金属としては純希土類元素、 および希土類合金、純鉄、純コバルト、純ガリウム、フ エロボロン、さらにはこれらの合金等を使用するが、一 般的な工業生産において不可避な微量不純物は含まれる ものとする。希土類元素Rの量aが15原子%未満では Rが少な過ぎるために焼結工程において十分な量の液相 が得られず、焼結体の密度が上がらなくなり、40原子 %を越えると合金の融点が低くなり過ぎて磁気特性の向 上効果がなくなる。Соの量cが5原子%未満ではRT 」 L相、RT² 3 相、RT² 2 相、R2 T² 7 相およ びRT゚ҕ相等の各相が出現しなくなり、磁気特性の向 上効果が得られない。また、液体急冷法によって得られ た薄帯を熱処理してもB合金を作製することができる。 即ち、液体急冷法において、急冷後のB合金はアモルフ アス相或は微細結晶相となっており、これを結晶化温度 以上の温度で一定時間以上加熱することにより、結晶化 或は再結晶成長させて、本発明の所定の構成相を析出さ せることが出来る。

【0012】この組成範囲においてB合金中に主に出現 する相は、R2 T' HB相(主としてR2 FeHB相)、 Rリッチ相 (ここにRは上記に同じ、T' はFe、Co を主 体とする遷移金属元素を表す)並びにRT²4B相、RT ゚₃相、RT゚ュ相、R₂T゚ァ相およびRT゚₅相(ここにR は上記に同じ、T²はFe, Coを主体とする遷移金属元 素、同遷移金属およびBを表す)等であり、本発明では 前2相および後5相の内少なくとも1種または2種以上 の相を含むB合金を使用することに特徴がある。なおR リッチ相と表記した相は、R成分が35原子%以上となる Rに富んだ各種の相全てを表すものとする。これら7種 類の相のうち、R2 Fen B相、Rリッチ相の2相は、従 来公知の2合金法や、通常の希土類鉄ボロン系磁石合金 の製造法によっても出現していた相である。残りのRT ²4 B相、RT²3相、RT²2相、R2T²7相、RT²5相の 5種類の相は、B合金に5原子%以上のCoを添加するこ とにより出現し、本発明の2合金法において特有のもの である。これら5相はCoを5原子%以上添加することに よって初めてB合金中に平衡相として出現したものであ る。図1は本発明のB合金の鋳造組織写真を走査電子顕 微鏡により撮影し、組成をEPMA(電子プローブX線マイ クロアナライザー)およびX線解析により求めた1例で ORT゚₁B相、ORT゚₃相、ORT゚ュ相、ORリッチ相 は、B合金中にこれら5相のうち、少なくとも1種以上 含むことを特徴とし、これらの相の存在によって2合金 法で作製された磁石合金に高い磁気特性を実現すること ができた。

【0013】本発明では以上述べたA合金、B合金を特定割合に混合し、所謂2合金法によって磁石合金Cを作製し、高い磁気特性を発現させることができた。以下、B合金におけるこれら混合相の存在が磁石合金の高い磁気特性をもたらした理由について述べる。まず第1の理由として、これら混合相が室温以上のキューリー温度を持つことが挙げられ、これは添加元素Coによって達成された。さらに、これらの相は特定の結晶方向に結晶磁気、異方性を持つ。従って、主な構成相としてこれらの相の1種以上を含有するB合金粉末を主にR.Fe.. B相から成るA合金粉末に混合して磁場中配向させると、B合金も強磁性体で磁気異方性を持つため、加えた磁場方向にほぼ全ての粒子が結晶方向を揃えて配向し、高い磁気特性が得られることになる。

【0014】第2の理由は、これらの相の融点がNd系希 土類磁石の液相焼結にとって適当な温度範囲、即ち700 ℃以上1,155 ℃以下の範囲となることである。この温度 範囲はNdリッチ相の融点(500~650℃)よりは高く、 しかもR₂Fe₁₄ B相の融点 (1,155 ℃) 以下の温度であ る。従って、通常の焼結温度においてNdリッチ相のみが 存在していて融液の粘度が下がり過ぎてしまい、その結 果粒子の配向を乱してしまうようなことがなく、かつま た液相となって粒界をクリーニングしながら密度を上 げ、焼結後高い磁石特性を実現することになる。Co添加 によるもう1つの効果として、耐食性の向上が挙げられ る。B合金はA合金より希土類元素を多く含有するため 酸化劣化しやすくなるが、Coを添加することにより酸化 劣化を防止することができ、安定した磁気特性が得られ る。B合金に添加されるDyは、焼結後も粒界近傍に多く 存在し、磁石合金Cの保磁力を向上させる効果がある。

【0015】次に2合金法による磁石合金Cの製造方法 を述べる。上記のようにして得られたA合金およびB合 金は、各インゴットを別々に粉砕した後、所定割合に混 合される。粉砕は、湿式又は乾式粉砕にて行われる。希 土類合金は非常に活性であり、粉砕中の酸化を防ぐこと を目的に、乾式粉砕の場合はAr又は窒素などの雰囲気中 で、湿式粉砕の場合はフロンなどの非反応性の有機溶媒 中で行われる。混合工程も必要に応じて不活性雰囲気又 は溶媒中で行われる。粉砕は一般に粗粉砕、微粉砕と段 階的に行われるが、混合はどの段階で行われても良い。 即ち粗粉砕後に所定量混合し引続いて微粉砕を行っても よいし、全ての粉砕を完了した後に所定の割合に混合し てもよい。A、B両合金がほぼ同じ平均粒径で均一に混 合されることが必要で、平均粒径は0.5 ~20μmの範囲 が良く、 $0.5~\mu$ m未満では酸化され劣化し易く、 $20~\mu$ m を越えると焼結性が悪くなる。

8

【0016】A合金粉末とB合金粉末の混合割合は、A合金粉末99~70重量%に対してB合金粉末を1~30重量%の範囲で混合するのが良く、B合金粉末が1重量%未満では焼結密度が上がらなくなり保磁力が得られないし、30重量%を越えると焼結後の非磁性相の割合が大きくなり過ぎて、残留磁束密度が小さくなってしまう。得られたA合金とB合金の混合微粉は、次に磁場中成型プレスによって所望の寸法に成型され、さらに焼結熱処理する。焼結は900~1,200℃の温度範囲で真空又はアルゴン雰囲気中にて30分以上行ない、続いて焼結温度以下の低温で30分以上時効熱処理する。焼結後、磁石合金Cの成形体の密度は対真密度比で95%以上に緻密化しており高い残留磁束密度が得られる。

[0017]

【実施例】以下、本発明の具体的な実施態様を実施例を 挙げて説明するが、本発明はこれらに限定されるもので はない。(実施例1、比較例1)純度99.9重量%のNd、 Feメタルとフェロボロンを用いて組成式12.5Nd-6B-81.5 Fe(各原子%)の合金を、高周波溶解炉のAr雰囲気中に て溶解鋳造した後、このインゴットを1,070 ℃、Ar雰囲 気中にて20時間溶体化した。これをA1合金とする。次 に同じく純度99.9重量%のNd、Dy、Fe、Co メタルとフェロ ボロンを用いて組成式20Nd-10Dy-20Fe-6B-44Coの合金を 高周波溶解炉を用いAr雰囲気にて溶解鋳造し、これをB 1合金とした。A1合金インゴットとB1合金インゴッ トをそれぞれ別々に窒素雰囲気中にて粗粉砕して30メッ シュ以下とし、次にA1合金粗粉90重量%にB1合金粗 粉を10重量%秤量して、窒素置換したVブレンダー中で 30分間混合した。この混合粗粉を高圧窒素ガスを用いた ジェットミルにて、平均粒径約5μmに微粉砕した。得 られた混合微粉末を15k0e の磁場中で配向させながら、 約1Ton/cm の圧力でプレス成型した。次いで、この成 形体はAr雰囲気の焼結炉内で1,070 ℃で1時間焼結さ れ、さらに530 ℃で1時間時効熱処理して急冷し、磁石 合金C1を作製した。

【0018】比較のため実施例1と同じ組成となる合金を従来の1合金法にて製造し、比較例1とした。即ち、A1、B1両合金混合後と同じ組成(磁石合金C1)を最初から秤量し、溶解、粉砕、焼結、時効熱処理して240合金法による磁石(実施例1の磁石組成C1)と磁気特性を比較した。この磁石合金C1の組成は、2合金法による実施例1、1合金法による比較例1共に、13.1Nd-0.8Dy-3.5Co-6.0B-76.6Feである。表1に実施例1と比較例1の両焼結体磁石において得られた磁気特性の値と焼結体密度を示す。実施例1の磁気特性は比較例1に比較して、焼結体密度は発ど同じであるが、残留磁束密度、保磁力、最大エネルギー積等、全ての値において実施例1が大きく勝っている。このように磁石合金Cの組成が全く同一でも磁気特性にはかなりの差が生じており、2合金法がNd磁石の磁気特性向上のために極めて有

【0019】 (実施例2~11、比較例2~11) 表1に示したように実施例2~11の合金組成に対応して、A合金としてA1、A2の組成合金をを作り、B合金としてB 102~B9の組成合金を作製し、以下実施例1と同様の方*

* 法で粉砕、所定の比率に混合、磁場中成形、焼結 (1,05 0 ~1,120 ℃×1時間)、時効処理 (500 ~600 ℃×1 ~10時間)を行い2合金法磁石合金C2~C11を製造し、その磁気特性を測定して表1、2に示した。比較のため実施例2~11と同じ組成となる合金を1合金法により作製した以外は実施例2~11と同条件により磁石合金C2~C11を製造し、磁気特性を測定して比較例2~11とし、表1、表2に示した。

10

[0020]

【表1】

	ど作製し、	以下美施的	列1と回様の	777 1	T	<u> </u>	<u> </u>	T
统结体密度 ρ (g/cc)	7.43	4.7. 43.7	2.7. 24.7	4.7. 4.5.	7.47	7.45	7.46	7.46 7.45
最大以於一種 Bil.s.s. (MGDe)	45.4 36.0	44.7	44. 37.3	43.7	33.58	44. 5	35.7 7.8	24. 8.9.
保磁力 iffc (KOe)	13.2	12.5	12.2 8.1	12.9 8.5	12.6 7.0	12.5	12.3	12.4
残留磁束密 度 Br (kG)	13. 8 12. 8	13.7	13.6 12.8	13.4	13.6 12.8	13.7	13.7	13.8 12.9
原料AB合金、磁石合金組成 (原子%)	12. SNd-6.08-81.5Fe 20. 0Nd-10. 0Dy-20. 0Fe-6. 0B-44. 0Co 13. 1Nd-0. 8Dy-3. 5Co-6. 0B-76. 6Fe 実施例 1 Cl合金に同じ	12.5Nd-6.0B-81.5Fe 15.0Nd-15.0Dy-10.0Fe-6.0B-54.0Co 12.7Nd-1.2Dy-4.2Co-6.0B-75.9Fe 実施例 2 C2合金に同じ	12.5Nd-6.0B-81.5Fe 15.0Nd-15.0Dy-20.0Fe-6.0B-44.0Co 12.7Nd-1.2Dy-3.5Co-6.0B-76.6Fe 実施例3C3合金に同じ	12.5Nd-6.0B-81.5Fe 15.0Nd-15.0Dy-30.0Fe-6.0B-34.0Co 12.7Nd-1.2Dy-2.7Co-6.0B-77.4Fe 実施例 4.C4合会に同じ	12.5Nd-6.0B-81.5Fe 15.0Nd-15.0Dv-40.0Fe-6.0B-24.0Co 12.7Nd-1.2Dv-1.9Co-6.0B-78.2Fe 美施的5C5合金に同じ	12.5Nd-6.0B-81.5Fe 15.0Nd-10.0Dy-20.0Fe-12B-43.0Co 12.7Nd-0.8Dy-3.7Co-6.5B-76.3Fe 実施的6Cを合金に同じ	12.5Nd-5.0B-81.5Fe 15.0Nd-10.0Dy-20.0Fe-12B-43.0Co 12.5Nd-0.5Dy-2.6Co-6.4B-77.8Fe 実施例7 <i>C</i> 7合会に同じ	12. 5Nd-5. 0B-81. 5Fe 15. 0Nd-10. 0Dy-20. 0Fe-12. 0B-43. 0Co 12. 6Nd-0. 4Dy-1. 8Co-6. 3B-78. 9Fe 実施例8 C3合会に同じ
合金配合	A1 90wt% B1 10wt% C1=A1+B1	A1 90vt% B2 10vt% C2=A1+B2	A1 90wt% B3 10wt% C3=A1+B3	A1 90wts B4 10wts C4=A1+B4	A1 90wt% B5 10wt% C5-A1+B5	A1 90wt% B6 10wt% C6=A1+B6	Al 93mt% B6 7wt% C7=A1+B6	Al 95wt% B6 5wt% C8=Al+B6
項目	汽车 1 比较例 1	東施例2 比較例2	東部約3 比較例3	実施例4 比較例4	実施例5比較例5	光施明6比較明6	実施67	東勝例8 比較例8

_	_		İ			
	合金流合	低石合金粗胶 (原子名)	幾留群東密	保証力	最大13.15 路	他拉休灾旺
例番号	8		及 Br (kG)	i Nc (Kôe)	BH (MCOe)	(30/3) d
実施例9	A2 90wtK B7 10wtK	10. 0Nd-2. 5Pr-6. 08-81. 5Fe				
比較例9	C9=A2+B7	10.2Nd-2.3Pr-1.0D 実施例9C9合金に同	13.8	12.7	45.4	7.41
実施例10	A2 92mts B8 8wts	10.0Nd-2.5Pc-6.0B-81.5Fe 12.0Nd-10.0Dy-2.0Pr-10.0Fe-2.0R-54.0Co				
:	C10=A2+B	_	13.8	13.4	45.7	7.45
比较例10		実施例10010 合金に同じ	12.8		38.0	7.43
東施例11	A2 85wt% B9 15wt% C11=A2+B	10. 0Nd-2. 5Pr-6. 0B-81. 5Fe 10. 0Nd-10. 0Dy-51b-20. 0Fe-6. 0B-49. 0Co 10Nd-2. 2Pr-1. 2Dy-0. NTP-6. 1Cr-6. 0R-73. 9Ex	5			
11.	8		6.61	 •••	47.5	7.42
TERCENIII		実施例10C10 合金に同じ	12.6	9.3	36.7	7.46
					_	•

* [0021]

【発明の効果】本発明により作製した希土類永久磁石は、高価な添加元素を有効に活用して、従来法の同一組成の希土類磁石と比べて磁気特性が数段優れており、高保磁力、高残留磁束密度、さらには高エネルギー積のバランスのとれた高性能磁石を提供することが可能となった。従って今後、各種電気、電子機器用の高性能磁石として広汎に利用されることが期待される。

12

【図面の簡単な説明】

10 【図1】実施例1のB1合金の鋳造状態での金属組織を 示す走査電子顕微鏡写真である。

【符号の説明】

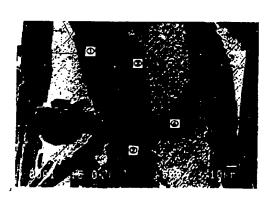
- ① RT²₁B相
- ② RT²」相
- 3 RT'2相
- ④ Rリッチ相

20

30

*

【図1】



フロントページの続き

(58)調査した分野(Int.Cl.⁶, DB名)

C22C 33/02

B22F 3/00 - 3/26

H01F 1/057, 1/08

H01F 41/02